

Nombre y apellidos:

Curso: **Fecha:**

Observa la tabla periódica de los elementos, complétala con los símbolos de los elementos químicos que faltan y contesta a las siguientes preguntas, buscando información que necesites en otras fuentes:

	GRUPOS																		
	IA 1											IIIA 13	IVA 14	VA 15	VIA 16	VIIA 17	VIIIA 18		
1.º	1											5 B	6	7	8	9 F	10		
2.º	3	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18	
3.º	11	12 Mg	IIIB 3	IVB 4	VB 5	VIB 6	VIIIB 7	8		VIIIB 9	10	IB 11	IIIB 12	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18
4.º	19	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36	
5.º	37	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54	
6.º	55	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86	
7.º	87	88 Ra	89 Ac																

- A**
- a) ¿Qué son los elementos químicos?
 - b) ¿Cómo se denomina la familia que forma el grupo VIIIA?
 - c) ¿Pertenece a la misma familia el hidrógeno y el litio?
 - d) ¿Qué elementos químicos componen la familia de los halógenos?
 - e) ¿Cuáles son los llamados metaloides?
 - f) ¿A qué familia pertenecen el hierro, níquel, platino, plata, oro, cromo y cobre?
- B**
- El número atómico, Z , es un número entero positivo característico de cada elemento químico que indica el número total de protones, que tienen carga eléctrica positiva, en el núcleo del átomo. Si el átomo está neutro, el número de protones es igual al de electrones. Si en la tabla periódica los elementos se ordenan de acuerdo a sus números atómicos en orden creciente, responde a las siguientes preguntas:
- a) ¿Cuántos protones tiene el átomo de hidrógeno? ¿Cuántos electrones?
 - b) ¿Cuántos protones tiene el átomo de carbono? ¿Cuántos electrones?
 - c) El átomo de hierro tiene 26 electrones. ¿Es esto cierto?
 - d) Investiga por qué el número atómico en la tabla periódica pasa del 57, el del lantano, a 72, el del hafnio. ¿Qué ocurre con todos los números atómicos entre ambos?

.....